

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 07-102083

(43)Date of publication of application : 18.04.1995

(51)Int.Cl.

C08J 5/18
C08J 5/18
B29C 71/02
B65D 65/02
C08J 7/00
C08L 29/04
C08L 33/00
// B29K 29:00
B29K 33:00
B29L 7:00

(21)Application number : 05-262958

(71)Applicant : KUREHA CHEM IND CO LTD

(22)Date of filing : 27.09.1993

(72)Inventor : TANAKA HIDEAKI
OBA HIROYUKI
HIROSE KAZUHIKO

(54) GAS BARRIER FILM AND ITS PRODUCTION

(57)Abstract:

PURPOSE: To obtain a film which hardly discolors and is water-resistant and excellent in oxygen barrier properties at a high humidity.

CONSTITUTION: A gas barrier film is obtd. from a resin mixture comprising 95-10wt.% polyvinyl alcohol and 5-90wt.% partially neutralized poly(meth)acrylic acid and has an oxygen permeation coefficient (at a relative humidity of 80%) of 1.25×10^{-3} ml(STP).cm/m².h.atm[Pa] or lower. The resin mixture is formed into a film and thermally treated under conditions satisfying the relations: $\log t \geq -0.0582 \times T + 26.06$ and $373 \geq T \geq 573$ [wherein t is the time (min) of thermal treatment; and T is the temp. (K) of the treatment], giving the gas barrier film.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination] 11.07.1996

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number] 2736600

[Date of registration] 16.01.1998

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 特 許 公 報 (B 2)

(11) 特許番号

第2736600号

(45) 発行日 平成10年(1998) 4月2日

(24) 登録日 平成10年(1998) 1月16日

(51) IntCl. ⁶	識別記号	F I
C 0 8 J 5/18	CEX	C 0 8 J 5/18 CEX
	CEY	CEY
B 2 9 C 71/02		B 2 9 C 71/02
B 6 5 D 65/02		B 6 5 D 65/02 E
C 0 8 J 7/00	3 0 1	C 0 8 J 7/00 3 0 1

請求項の数 2 (全 10 頁) 最終頁に続く

(21) 出願番号	特願平5-262958	(73) 特許権者	000001100 呉羽化学工業株式会社 東京都中央区日本橋堀留町1丁目9番11号
(22) 出願日	平成5年(1993) 9月27日	(72) 発明者	田中 英明 茨城県新治郡玉里村大字上玉里字新林21-138
(65) 公開番号	特開平7-102083	(72) 発明者	大場 弘行 茨城県新治郡千代田町稲吉4丁目7番23号
(43) 公開日	平成7年(1995) 4月18日	(72) 発明者	広瀬 和彦 千葉県我孫子市泉38-5-105
審査請求日	平成8年(1996) 7月11日	(74) 代理人	弁理士 西川 繁明
		審査官	増田 亮子
		(56) 参考文献	特開 平3-189123 (J P, A)

(54) 【発明の名称】 ガスバリアー性フィルム及びその製造方法

(57) 【特許請求の範囲】

【請求項1】 ポリビニルアルコール及びポリ(メタ)アクリル酸の部分中和物を重量比95:5~10:90の範囲で含有する混合物から形成されたフィルムであって、30℃、相対湿度80%の条件下で測定した酸素透過係数が $1.25 \times 10^{-3} \text{ ml (STP) } \cdot \text{ cm/m}^2 \cdot \text{ h} \cdot \text{ atm \{Pa\}}$ 以下であることを特徴とするガスバリアー性フィルム。

【請求項2】 ポリビニルアルコール及びポリ(メタ)アクリル酸の部分中和物を重量比95:5~10:90の範囲で含有する混合物からフィルムを形成し、次いで、該フィルムを下記関係式(a)及び(b)で規定する熱処理温度と熱処理時間の関係を満足する条件下で熱処理することを特徴とするガスバリアー性フィルムの製造方法。

$$(a) \log t \geq -0.0582 \times T + 26.06$$

$$(b) 373 \leq T \leq 573$$

【式中、tは、熱処理時間(分)で、Tは、熱処理温度(K)である。】

【発明の詳細な説明】

【0001】

【産業上の利用分野】 本発明は、ガスバリアー性フィルムに関し、さらに詳しくは、ポリビニルアルコール(PVA)とポリ(メタ)アクリル酸の部分中和物を含む混合物から形成されたフィルムであって、水に不溶性で、酸素ガスバリアー性に優れ、しかも着色の少ないフィルム及びその製造方法に関する。本発明のフィルムは、耐水性及び酸素ガスバリアー性に優れ、塩素原子を含まないため、食品包装材料などの用途に好適である。

【0002】

【従来の技術】PVAフィルムは、一般に、溶媒として水を使用する流延法や押出法により製膜されている。PVAフィルムは、柔軟性及び非帯電性であるとともに、乾燥状態におけるガスバリアー性が一般の合成樹脂中で最も優れているという特徴を有している。PVAフィルムは、その優れたガスバリアー性を利用して、酸素ガスバリアー性を必要とする包装材料分野での用途展開が図られてきた。しかし、PVAフィルムは、ガスバリアー性の湿度依存性が大きく、高湿度条件下では吸湿によりガスバリアー性が大きく低下する。しかも、PVAフィルムは、沸騰水中で容易に溶解してしまう。

【0003】従来、PVAフィルムを実用的な酸素ガスバリアー性が求められる用途に使用する場合には、PVAフィルムと他のフィルムとの2層以上の多層構成のラミネートフィルムとして、湿度の影響をできるだけ少なくするようにしてきた。しかし、ラミネートフィルムとすることで、耐湿性及び耐水性の点でいまだ不十分であり、PVAフィルム自体の耐水性を向上させ、かつ、高湿度下でも十分な酸素ガスバリアー性を持たせることが望まれている。

【0004】PVAフィルムの上記問題点を解決するために、これまで、例えば、下記のような各種の検討が行われている。

① PVAの水酸基の化学修飾による耐水化：アルデヒド類を用いて、PVAの水酸基をアセタール化する方法が知られている。しかしながら、この方法では、PVAの水に対する不溶化は実現しても、成形物の吸水による酸素ガスバリアー性能の低下が著しい。米国特許第2, 169, 250号には、PVAとポリカルボン酸との混合水溶液からフィルムや繊維等を形成し、次いで加熱することにより、PVAの水酸基とポリカルボン酸とを反応させて架橋構造を形成させ、水に不溶化とする方法が提案されている。

【0005】② 熱処理による耐水化：PVAフィルムは、熱処理により結晶化し易く、耐水性が向上する。また、PVAフィルムは、二軸延伸することにより、配向結晶化が進むとともに機械的性質が改善される。そこで、PVAフィルムを二軸延伸及び熱処理することにより、耐水性と耐湿性を改善する方法が知られている。しかし、この方法により水不溶化は実現しても、PVAフィルムの吸湿による酸素ガスバリアー性能の低下が著しく、特に高湿度条件下では、吸湿による変形や物性変化を起こす。

【0006】③ ポリ塩化ビニリデンラテックスコートによる耐水化：PVAフィルムに、防湿性付与のためにポリ塩化ビニリデンラテックスをコートする方法が知られている。しかしながら、廃棄物処理の際の焼却時に、ポリ塩化ビニリデン中の塩素に起因する塩素ガスが発生するため、環境上の問題点がある。

【0007】④ 共重合による耐水化：エチレン-酢酸

ビニル共重合体を加水分解するとエチレン-ビニルアルコール共重合体(EVOH)が得られる。EVOHフィルムは、PVAフィルムの特徴であるガスバリアー性を保ちながら、熱可塑性フィルムとしての性質を持つフィルムである。しかし、EVOHフィルムは、酸素ガスバリアー性の湿度依存性が大きく、吸湿による酸素ガスバリアー性能の低下防止についての改良は、いまだ不十分である。

【0008】以上、説明したように、従来の耐水化策は、乾燥条件下におけるPVAフィルムの優れたガスバリアー性能を高湿度下、あるいは高温・高湿度下でも維持するという観点からは、いまだ不十分なものである。一方、PVAとポリアクリル酸との混合物を用いたフィルムやシートが提案されているが(例えば、特公昭63-47743号、特公平2-14376号、特公平2-27941号)、これらのフィルムやシートは、いずれも水溶性または水吸収性であり、耐水性かつ酸素ガスバリアー性のフィルムではない。

【0009】ところで、前記米国特許第2, 169, 250号には、PVAと反応させるポリカルボン酸としてポリメタクリル酸やポリアクリル酸を用いる場合についても開示されている。該文献には、具体的に、PVA水溶液中でメタクリル酸モノマーを重合させ、得られた混合物を支持体上に流延し、水を蒸発させた後、140℃で5分間加熱してPVAとポリメタクリル酸とを反応させて水不溶化フィルムを得たことが記載されている(実施例I)。しかしながら、本発明者らの検討結果によれば、この熱処理条件では、高湿度条件下での酸素ガスバリアー性に優れたフィルムを得ることはできない。また、該文献に記載されているその他の具体的な熱処理条件(実施例II~V)を適用しても、PVAとポリ(メタ)アクリル酸との混合物から高湿度条件下での酸素ガスバリアー性に優れたフィルムを得ることができない。

【0010】ところで、ポリアクリル酸またはその部分中和塩は、水溶性の高分子であり、その親水性を活かして、吸水材料、増粘剤、凝集剤、分散剤、紙や繊維の処理剤等として広く利用されている。また、ポリアクリル酸またはその部分中和塩は、その溶液から流延法により製膜が可能であり、得られたフィルムは、乾燥条件下での酸素ガスバリアー性に優れている。しかしながら、このフィルムは、親水性が強いので、多量の水分を含有する食品の包装には適さない。

【0011】

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、耐水性で、高湿度条件下での酸素ガスバリアー性が顕著に優れ、しかも着色が抑制されたフィルムを提供することにある。本発明者らは、先に、PVAとポリ(メタ)アクリル酸との混合物から、例えば、該混合物の水溶液を支持体上に流延した後、乾燥することにより、フィルムを形成し、次いで、特定の条件下で熱処理することによ

り、PVA単体のフィルムと比較して、乾燥条件下ではもとより、高湿度条件下でも顕著に改善された酸素ガスバリアー性を有し、かつ、耐水性に優れたフィルムの得られることを見出し、特許出願を行った（特願平5-31404号）。このフィルムは、塩素原子を含んでいないため、焼却時に塩素ガスを発生することがない。

【0012】ところが、前記フィルムは、熱処理によって着色する傾向を示し、食品包装材料等の用途には、その改善が求められる。そこで、本発明者らは、さらに研究を進めた結果、前記フィルムにおいて、ポリ（メタ）アクリル酸に代えてポリ（メタ）アクリル酸の部分中和物を用いると、熱処理による着色が顕著に改善されることを見出した。しかも、PVAとポリ（メタ）アクリル酸の部分中和物との混合物からなるフィルムを熱処理して得られるフィルムは、両ポリマー成分の混合割合及びポリ（メタ）アクリル酸の中和度を選択することにより、酸素ガスバリアー性がさらに改善されることを見出した。本発明は、これらの知見に基づいて完成するに至ったものである。

【0013】

【課題を解決するための手段】かくして、本発明によれば、ポリビニルアルコール及びポリ（メタ）アクリル酸の部分中和物を重量比95：5～10：90の範囲で含有する混合物から形成されたフィルムであって、30℃、相対湿度80％の条件下で測定した酸素透過係数が $1.25 \times 10^{-3} \text{ ml (STP)} \cdot \text{cm/m}^2 \cdot \text{h} \cdot \text{atm [Pa]}$ 以下であることを特徴とするガスバリアー性フィルムが提供される。

【0014】また、本発明によれば、ポリビニルアルコール及びポリ（メタ）アクリル酸の部分中和物を重量比95：5～10：90の範囲で含有する混合物からフィルムを形成し、次いで、該フィルムを下記関係式（a）及び（b）で規定する熱処理温度と熱処理時間の関係を満足する条件下で熱処理することを特徴とするガスバリアー性フィルムの製造方法が提供される。

$$(a) \log t \geq -0.0582 \times T + 26.06$$

$$(b) 373 \leq T \leq 573$$

〔式中、tは、熱処理時間（分）で、Tは、熱処理温度（K）である。〕なお、{Pa}は、従来単位の $\frac{\text{ml (STP)} \cdot \text{cm}}{\text{m}^2 \cdot \text{h} \cdot \text{atm}}$ または $\frac{\text{ml (STP)}}{\text{m}^2 \cdot \text{h} \cdot \text{atm}}$ を、 $\frac{\text{mol} \cdot \text{m}}{\text{m}^2 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa}}$ または $\frac{\text{mol}}{\text{m}^2 \cdot \text{s} \cdot \text{Pa}}$ に換算可能なことを示す符号であり、JIS-Z1707にその標記例がある。

【0015】以下、本発明について詳述する。本発明で使用するPVAは、ケン化度が通常95％以上、好ましくは98％以上で、平均重合度が通常300～2500、好ましくは300～1500のものが望ましい。

【0016】本発明では、ポリ（メタ）アクリル酸の部分中和物を使用する。ポリ（メタ）アクリル酸は、ポ

リアクリル酸、ポリメタクリル酸、アクリル酸とメタクリル酸との共重合体、またはこれらの混合物であって、分子中に2個以上のカルボキシル基を有する化合物である。好適なものとして、アクリル酸またはメタクリル酸のホモポリマーやコポリマーを挙げることができる。ポリ（メタ）アクリル酸の数平均分子量は、2000～250000の範囲が好ましい。

【0017】ポリ（メタ）アクリル酸の部分中和物は、ポリ（メタ）アクリル酸のカルボキシル基をアルカリで部分的に中和する（即ち、カルボン酸塩とする）ことにより得ることができる。アルカリとしては、例えば、水酸化ナトリウム、水酸化リチウム、水酸化カリウム、アンモニア（アンモニア水を含む）などが挙げられる。部分中和物は、通常、ポリ（メタ）アクリル酸の水溶液にアルカリを添加することにより得ることができる。ポリ（メタ）アクリル酸とアルカリの量比を調節することにより、所望の中和度とすることができる。

【0018】ポリ（メタ）アクリル酸の部分中和物の中和度は、得られるフィルムの酸素ガスバリアー性と着色の程度を基準として選択することが好ましい。この中和度が高いほど、得られるフィルムの着色の程度は改善されるが、中和度がある程度以上高くなると酸素ガスバリアー性が低下する傾向を示す。

【0019】本発明のフィルムの酸素ガスバリアー性は、熱処理条件や両ポリマー成分の混合割合によって影響を受けるが、ポリ（メタ）アクリル酸の中和度によっても影響を受けることが判明した。具体的には、中和度が20％以下の場合には、熱処理条件及び両ポリマー成分の混合割合を選択することにより、熱処理したPVA単体フィルム（厚み3μm）の30℃、相対湿度（RH）80％での酸素透過度と同等か、それよりも酸素ガスバリアー性に優れたフィルムを得ることができるが、中和度が20％を越える場合には、酸素ガスバリアー性が低下する。特に、ポリ（メタ）アクリル酸の部分中和物の中和度が15％以下の場合には、両ポリマー成分の混合割合の広い範囲内で、未中和物を用いた場合と比較して、酸素ガスバリアー性が顕著に優れたフィルムを得ることができる。したがって、酸素ガスバリアー性の観点からは、ポリ（メタ）アクリル酸の部分中和物の中和度は、通常、20％以下、好ましくは15％以下とすることが望ましい。

【0020】一方、ポリ（メタ）アクリル酸を部分中和することにより、フィルムの着色が抑制され、中和度が20％以下の範囲内で酸素ガスバリアー性も向上する。そこで、中和度は、好ましくは0.1～20％、より好ましくは1～20％、最も好ましくは3～15％の範囲内から選択することが望ましい。なお、中和度は、下記の式により求めることができる。

$$\text{中和度} = (A/B) \times 100$$

A：部分中和されたポリ（メタ）アクリル酸1g中の中

和されたカルボキシル基の全モル数

B：部分中和する前のポリ（メタ）アクリル酸 1 g 中のカルボキシル基の全モル数

【0021】高ケン化度のPVAとポリ（メタ）アクリル酸の部分中和物との混合系は、相溶性に優れており、例えば、水溶液にした場合、均一な混合溶液が得られる。これらの混合物からフィルムを形成するには、混合物の水溶液をガラス板やプラスチックフィルム等の支持体上に流延し、乾燥して皮膜を形成させる方法（溶液流延法）、あるいは混合物の高濃度の水溶解液をエキストルターにより吐出圧力をかけながら細隙から膜状に流延し、含水フィルムを回転ドラムまたはベルト上で乾燥する方法（押出法）などがある。これらの製膜法の中でも、特に、溶液流延法は、透明性に優れた乾燥皮膜を容易に得ることができるため好ましい。

【0022】PVAとポリ（メタ）アクリル酸の部分中和物との混合物を得るには、各ポリマーを水に溶解させる方法、各ポリマーの水溶液を混合する方法、PVA水溶液中で（メタ）アクリル酸モノマーを重合させた後、アルカリで中和する方法、などが採用される。また、水以外の溶剤を用いて混合物としてもよい。溶液流延法を採用する場合には、ポリマー濃度は、通常、5～30重量％程度とする。水溶液または水溶解液を作成する場合、所望によりアルコールなど水以外の溶剤や柔軟剤等を適宜添加してもよい。フィルムの厚みは、使用目的に応じて適宜定めることができ、特に限定されないが、通常、0.1～500μm、好ましくは0.5～100μm程度である。

【0023】後記の表1に、ポリアクリル酸（PAA）の部分中和物の中和度、及びPVAと該部分中和物との混合比を、それぞれ変化させて、溶液流延法により各種組成の乾燥皮膜を得、それらを200℃で15分間熱処理したフィルム（厚み3μm）について、酸素透過度（30℃、80％RH）を測定したデータを示し、そのデータをグラフ化して図1に示した。表1及び図1から明らかなように、PAA部分中和物の中和度が20％以下、好ましくは15％以下であって、その含有量が5～90重量％、好ましくは10～90重量％、より好ましくは20～80重量％の範囲内において、PVA単体フィルムと比較して、高湿度条件下で優れた酸素ガスバリア性を有するフィルムの得られることが分かる。

【0024】また、本発明のフィルムは、ポリ（メタ）アクリル酸の部分中和物の混合割合が大きくなるにつれて、80％RH（30℃）または100％RH（30℃）での酸素透過度が顕著に改善される。具体的には、後記の表2に示すように、PVAとポリアクリル酸の部分中和物（中和度10％）との混合割合が、重量比90：10～10：90、好ましくは80：20～20：80の範囲で、80％RH（30℃）または100％RH（30℃）という過酷な高湿度条件下であっても、優

れた酸素ガスバリア性を有するフィルムを得ることができる。

【0025】これらの実験データから、PVAとポリ（メタ）アクリル酸の部分中和物との混合割合は、重量比で95：5～10：90であることがガスバリア性改善の観点から必要であり、好ましくは90：10～10：90、より好ましくは80：20～20：80である。

【0026】PVA及びポリ（メタ）アクリル酸の部分中和物との混合物から耐水性及び酸素ガスバリア性に優れたフィルムを得るには、製膜後、特定の条件で熱処理することが必要である。後記の表4に、PVAとポリアクリル酸の部分中和物（中和度10％）との重量比30：70の混合物水溶液から溶液流延法により作成した乾燥皮膜（厚み3μm）について、熱処理温度及び熱処理時間を変化させて各熱処理フィルムを作成し、酸素透過度（30℃、80％RH）を測定したデータを示し、そのデータをグラフ化して図2に示した。

【0027】図2から明らかなように、酸素透過度が小さなフィルムを作成するには、熱処理温度が高い場合には、比較的短時間でよいが、熱処理温度が低くなるほど長時間を必要とする。熱処理したPVA単体フィルム（厚み3μm）の30℃、80％RHでの酸素透過度は、 $100\text{ ml (STP) / m}^2 \cdot \text{day} \cdot \text{atm} \{ \text{Pa} \}$ 程度である。この酸素透過度は、酸素透過係数 $1.25 \times 10^{-3} \text{ ml (STP) } \cdot \text{cm} / \text{m}^2 \cdot \text{h} \cdot \text{atm} \{ \text{Pa} \}$ に対応する。そこで、熱処理温度、熱処理時間及び酸素透過度に関する実験データを整理すると、PVA単体フィルムよりも高湿度下で改善された酸素透過度を有するフィルムを、PVAとポリ（メタ）アクリル酸の部分中和物との混合物フィルムにより達成するには、熱処理温度と熱処理時間が下記の関係式（a）及び（b）を満足する条件で熱処理することが必要であることが判明した。

【0028】

$$(a) \log t \geq -0.0582 \times T + 26.06$$

$$(b) 373 \leq T \leq 573$$

〔式中、tは、熱処理時間（分）で、Tは、熱処理温度（K）である。〕

この熱処理条件を採用することにより、PVAとポリ（メタ）アクリル酸の部分中和物との混合物から形成されたフィルムであって、30℃、80％RHの条件下で測定した酸素透過係数が $1.25 \times 10^{-3} \text{ ml (STP) } \cdot \text{cm} / \text{m}^2 \cdot \text{h} \cdot \text{atm} \{ \text{Pa} \}$ 以下の優れた酸素ガスバリア性を有するフィルムを得ることができる。

【0029】本発明において、30℃、80％RHの条件下（フィルム厚み3μm）で測定した酸素透過度が $50\text{ ml (STP) / m}^2 \cdot \text{day} \cdot \text{atm} \{ \text{Pa} \}$ 以下となる好ましい酸素ガスバリア性を達成するために

は、上記関係式(a)にかえて下記の関係式(c)を満足させる熱処理条件を採用すればよい。ただし、Tは、上記関係式(b)を満足するものとする。

$$(c) \log t \geq -0.0564 \times T + 25.53$$

この熱処理条件(c)により、酸素透過係数(30℃、80%RH)が $6.25 \times 10^{-4} \text{ ml (STP)} \cdot \text{cm} / \text{m}^2 \cdot \text{h} \cdot \text{atm} \{ \text{Pa} \}$ 以下のフィルムを得ることができる。

【0030】同様に、30℃、80%RHの条件下(フィルム厚み $3 \mu\text{m}$)で測定した酸素透過度が $25 \text{ ml (STP)} / \text{m}^2 \cdot \text{day} \cdot \text{atm} \{ \text{Pa} \}$ 以下となるより好ましい酸素ガスバリアー性を達成するためには、前記関係式(a)にかえて下記の関係式(d)を満足させる熱処理条件を採用すればよい。ただし、Tは、上記関係式(b)を満足するものとする。

$$(d) \log t \geq -0.0547 \times T + 25.00$$

この熱処理条件(d)により、酸素透過係数(30℃、80%RH)が $3.13 \times 10^{-4} \text{ ml (STP)} \cdot \text{cm} / \text{m}^2 \cdot \text{h} \cdot \text{atm} \{ \text{Pa} \}$ 以下のフィルムを得ることができる。

【0031】さらに、30℃、80%RHの条件下(フィルム厚み $3 \mu\text{m}$)で測定した酸素透過度が $10 \text{ ml (STP)} / \text{m}^2 \cdot \text{day} \cdot \text{atm} \{ \text{Pa} \}$ 以下となる特に好ましい酸素ガスバリアー性を達成するためには、前記関係式(a)にかえて下記の関係式(e)を満足させる熱処理条件を採用すればよい。ただし、Tは、上記関係式(b)を満足するものとする。

$$(e) \log t \geq -0.0523 \times T + 24.30$$

この熱処理条件(e)により、酸素透過係数(30℃、80%RH)が $1.25 \times 10^{-4} \text{ ml (STP)} \cdot \text{cm} / \text{m}^2 \cdot \text{h} \cdot \text{atm} \{ \text{Pa} \}$ 以下のフィルムを得ることができる。

【0032】熱処理温度(T)は、100℃(373K)～300℃(573K)の範囲から選択される。しかしながら、この熱処理温度が低い範囲では、高度のガスバリアー性フィルムを得るには、非常に長時間の熱処理時間を必要とし、生産性が低下する。熱処理温度が高くなるほど、短い熱処理時間で高度のガスバリアー性を得ることができるが、高過ぎると変色や分解のおそれがある。そこで、熱処理温度(T)は、好ましくは120℃(393K)～240℃(513K)、より好ましくは160℃(433K)～230℃(503K)である。

【0033】ところで、高ケン化度のPVAを用いた場合、PVAとポリ(メタ)アクリル酸の部分中和物との混合割合が60:40～10:90(重量比)の範囲内において、両者の混合物水溶液を流延し、乾燥皮膜とただけで、これを熱処理せずとも、乾燥条件下(30℃、0%RH、厚み $3 \mu\text{m}$)における酸素透過度は、同様にして作成したPVA単体フィルムと比較して、改善

され、PVA:ポリ(メタ)アクリル酸部分中和物=50:50(重量比)のときに極小値をとることが分かった。ところが、この乾燥皮膜は、PVA単体フィルムと同様に、その優れたガスバリアー性能は、低湿度条件下に限られ、30℃、80%RHまたはそれ以上の高湿度条件下においては、皮膜の吸湿によって、酸素ガスバリアー性が大きく低下し、しかも、沸騰水中で皮膜が容易に溶解してしまう。

【0034】これに対して、本発明の熱処理条件を採用すれば、高湿度条件下でも従来得られなかった高度の酸素ガスバリアー性を有するフィルムを得ることができ、しかもこのフィルムは、耐水性を有している。前記したとおり、米国特許第2,169,250号には、PVAとポリメタクリル酸との混合物からなる熱処理フィルムが開示されているけれども、その熱処理条件は、単に架橋構造を形成して、水に不溶化するためであって、具体的に示されている熱処理温度及び熱処理時間を混合物フィルムに適用しても、高湿度条件下で高度のガスバリアー性を有するフィルムを得ることができない。この点で、本件発明で採用する熱処理条件は、従来開示されていない新規なものであり、それによって得られるフィルムも新規なガスバリアー性フィルムである。

【0035】本発明では、ポリ(メタ)アクリル酸の部分中和物を使用しているため、未中和物を用いた場合と比較して、熱処理による着色が抑制されたフィルムを得ることができる。本発明のガスバリアー性フィルムは、高湿度条件下で高度の酸素ガスバリアー性を有しているため、単独または他のフィルムとのラミネートフィルムとして、特に食品包装材料の分野に好適である。

【0036】

【実施例】以下に、実施例及び比較例を挙げて、本発明についてさらに具体的に説明するが、本発明は、これらの実施例のみに限定されるものではない。

【0037】 [実施例1及び比較例1]

PVAとしてクラレ(株)社製のポバール105(ケン化度98.5%、平均重合度500)を用い、ポリアクリル酸(PAA)として和光純薬工業(株)社製のポリアクリル酸25重量%水溶液(数平均分子量15000)を用いた。PAA水溶液に水酸化ナトリウムを計算量添加することによって、中和度(DN)が5%、10%及び20%のPAA部分中和物(PAANa)を調製した。

【0038】 PVAとPAANaとを、表1に示するような種々の重量割合になるように混合して、混合物の水溶液(濃度10重量%)を調製した。これらの水溶液を、それぞれ延伸ポリエチレンテレフタレートフィルム(厚み $16 \mu\text{m}$ の延伸PETフィルム)上に卓上コーター(K CONTROL COATER 303, RK Print-Coat Instruments Ltd. 社製)を用い、メイヤーバーでコーティングし、

次いで、ドライヤーを用いて水を蒸発させて、厚み3 μ mの乾燥皮膜を得た。この乾燥皮膜が形成された延伸PETフィルムをオープン中で200℃で15分間熱処理した。各熱処理フィルム（厚み3 μ m）について、30℃、80%RHの条件下で測定した酸素透過度を表1に示す。

【0039】また、比較例として、PVAと未中和（DN=0%）のPAAを用いて同様に処理して得られた熱処理フィルムの酸素透過度、PVA単独を用いて同様に処理して得られた熱処理フィルムの酸素透過度、及び中和度の異なるPAANa単独を用いて同様に処理して得られた熱処理フィルムの酸素透過度についても、併せて表1に示す。また、表1の結果を図1にグラフ化して示す。

【0040】＜酸素透過度の測定＞

Modern Control社製の酸素透過試験器O*

組 成 (重量%)		酸素透過度(30℃, 80%RH, 3 μ m) ml(STP)/m ² ·day·atm{Pa}			
PVA	PAANa	DN=0%	DN=5%	DN=10%	DN=20%
100	0	100	100	100	100
90	10	39	49	64	180
80	20	19	14	22	120
70	30	19	6.6	5.5	120
60	40	21	3.0	1.3	79
50	50	16	2.2	0.7	40
40	60	16	2.5	0.3	28
30	70	17	0.7	0.1	35
20	80	35	1.2	0.5	53
10	90	1350	14	4.0	64
0	100	> 5000	> 5000	> 5000	> 5000

【0042】表1から明らかなように、PVA:PAA Na=95:5~10:90、好ましくは90:10~10:90、より好ましくは80:20~20:80の重量比の範囲内において、高湿度条件下でも優れたガスバリアー性を有するフィルムが得られる。PVA単独を用いて得られたフィルム、及び中和度の異なるPAANa単独を用いて得られたフィルムは、沸騰水に溶解したが、これらを除く熱処理フィルムは、すべて沸騰水に対して不溶であった。

【0043】〔実施例2及び比較例2〕熱処理フィルム

* X-TRAN 2/20及び100TWINを用いて、延伸PETフィルム及び熱処理フィルムが形成された延伸PETフィルム（積層物）の酸素透過度を測定し、以下の計算式により熱処理フィルムの酸素透過度 P_{filb} を算出した。

$$1/P_{total} = 1/P_{filb} + 1/P_{PET}$$

P_{total} : 熱処理フィルムが積層された延伸PETフィルムの酸素透過度

P_{filb} : 熱処理フィルムの酸素透過度

P_{PET} : 延伸PETフィルムの酸素透過度

＜耐水性＞

沸騰水にフィルムを10分間浸漬させて、溶解するか否かを観察した。

【0041】

【表1】

の酸素透過度に及ぼす湿度の影響をみるために、〔実施例1及び比較例1〕で得られた熱処理フィルム（DN=10%のPAANa使用品）について、①30℃、0%RH（Dry）、②30℃、100%RHの各条件で酸素透過度を測定した。結果を表2に示す。なお、表2には、〔実施例1及び比較例1〕で示した③30℃、80%RHでの酸素透過度も併せて示した。

【0044】

【表2】

組 成 (重量%)		酸素透過度(30°C, 3 μ m) ml(STP)/m ² ·day·atm{Pa}		
PVA	PAANa	Dry	80% RH	100% RH
100	0	1.2	100	1820
90	10	1.5	64	800
80	20	0.3	22	280
70	30	1.4	5.5	79
60	40	0.1	1.3	13
50	50	0.1	0.7	5.7
30	70	0.1	0.1	1.5
10	90	0.6	4.0	35
0	100	1.2	> 5000	N.D.

(脚注) N. D. は、熱処理フィルムの酸素透過度と支持体の延伸PETフィルムの酸素透過度が接近しているため、測定不可能であったことを示す。

【0045】表2のデータから、本発明のフィルムが、乾燥条件下ではもとより、高湿度条件下で優れた酸素ガスバリアー性を示し、特に、PAA部分中和物が20～80重量%、より好ましくは30～70重量%の範囲内において、30°C、80%RHあるいは30°C、100%RHという極めて高湿度条件下でも、優れた酸素ガスバリアー性を示すフィルムの得られることが分かる。

【0046】【実施例3及び比較例3】本発明フィルムの着色に対する抑制効果をみるために、実施例1で得られた熱処理フィルムについて、表3に示す組成比のものを、島津製作所(株)製の紫外可視分光光度計UV-2*

*200により、400nmにおける吸光度を測定することにより、着色の程度を評価した。測定は、上記の分光光度計の試料側に熱処理フィルムが形成された延伸PETフィルム(積層物)を、また、対照側に延伸PET(厚み16 μ m)を200°Cで15分間熱処理したものをセットして行った。

【0047】また、比較例1で得られたPVAと未中和(DN=0%)のPAAからなる熱処理フィルムで表3に示す組成比のもの、PVA単独の熱処理フィルム、及び中和度の異なるPAANa単独の熱処理フィルムについても、同様に測定した(比較例)。400nmにおけるフィルムの吸光度の測定結果を表3に示す。

【0048】

【表3】

組成比(重量%)		PAA 中和度			
PVA	PAANa	DN=0%	DN=5%	DN=10%	DN=20%
100	0	0.040	0.040	0.040	0.040
80	20	0.030	0.028	0.018	0.008
60	40	0.055	0.040	0.049	0.020
40	60	0.090	0.072	0.038	0.001
20	80	0.120	0.108	0.055	0.001
0	100	0.001	0.001	0.001	0.001

【0049】190nmから600nmまでの領域(近紫外線及び可視光線領域)において、400nmは、ポリエン構造に由来する吸収と考えられており、表3から明らかなように、PAAを中和することで400nmにおけるフィルムの吸光度が小さくなり、着色の程度が改善されることがわかる。

【0050】【実施例4及び比較例4】実施例1と同様にして、PVA:PAANa(DN=10%)=30:70(重量比)の混合物水溶液(濃度10重量%)を作成し、得られた混合物水溶液を延伸PETフィルム(厚み16 μ m)上にメイヤーバーを用いてコーティング

し、次いで、ドライヤーを用いて水を蒸発させて、厚み3 μ mの乾燥皮膜を得た。この乾燥皮膜が形成された延伸PETフィルムをオープン中で、熱処理温度及び熱処理時間を表4に示すように変化させて熱処理を行った。各熱処理フィルムについて、酸素透過度(30°C、80%RH)を測定した。結果を表4に示す。また、表4のデータを各熱処理温度ごとに、熱処理時間と酸素透過度との関係についてグラフ化して図2に示す。

【0051】

【表4】

15

熱処理条件		酸素透過度 ml (STP)/m ² ·day·atm {Pa} (30℃, 80%RH, 3μm)
温度	時間	
120℃	2時間	N.D.
	4時間	N.D.
	8時間	1000
	16時間	400
	32時間	54
140℃	1時間	430
	2時間	190
	4時間	40
	8時間	11
	16時間	3.3
160℃	30分	7.4
	1時間	3.2
	2時間	0.83
	4時間	0.44
180℃	15分	2.9
	30分	0.44
	1時間	0.38
	2時間	0.17
200℃	10分	0.4
	15分	0.1

(脚注) N. D. は、熱処理フィルムの酸素透過度と支持体の延伸PETフィルムの酸素透過度が接近しているため、測定不能であったことを示す。

【0052】表4のデータから、先ず、酸素透過度(P)と熱処理時間(t:分)との関係について、各熱処理温度毎に、常法により、log Pとlog tとの一次回帰直線を作成し、次に、各熱処理温度において、酸素透過度が0.1、1.0、5.0、10、50、10

16

0、500、及び1000ml (STP)/m²·day·atm {Pa} になる熱処理時間log tを計算し、さらに、この計算結果に基づいて、熱処理温度(T)とlog tとの関係について、一次回帰直線を作成した。一方、表1に示したとおり、PVAフィルム(厚み3μm)を200℃で15分間熱処理すると、30℃、80%RHでの酸素透過度が100ml (STP)/m²·day·atm {Pa} のフィルムが得られる。そこで、前記で得られた回帰分析の結果から、酸素透過度が100ml (STP)/m²·day·atm {Pa} 以下となる熱処理条件を求めたところ、次式が得られた。

【0053】

$$\log t \geq -0.0582 \times T + 26.06$$

[式中、tは、熱処理時間(分)で、Tは、熱処理温度(K)である。]

熱処理温度(T)の範囲は、フィルムの着色やポリマー成分の分解・溶融などを考慮すると、 $373 \leq T \leq 573$ となる。この熱処理条件を採用すると、本発明のフィルムの酸素透過度は、PVA単体フィルムの酸素透過度以下になり、30℃、80%RHの条件下で測定した酸素透過係数が 1.25×10^{-3} ml (STP)·cm/m²·h·atm {Pa} 以下のガスバリアー性が改善されたフィルムとなる。

【0054】[実施例5及び比較例5]表5に示す中和剤を用いてPAAを5%、10%及び20%に部分中和した。実施例1と同様にして、PVAと表5に示すPAAの部分中和物とを30:70の重量比で含有する水溶液(濃度10重量%)を作成し、延伸PETフィルム上で製膜した後、200℃で15分間熱処理してフィルムを作成した。得られた各熱処理フィルムについて、酸素透過度(30℃、80%RH)を測定した。結果を表5に示す。

【0055】

【表5】

中和剤	中和度 (%)	酸素透過度 (30°C, 80%RH, 3 μm) ml (STP) / m ² · day · atm {Pa}	
		実施例	比較例
NaOH	5	0.7	—
	10	0.1	—
	20	35	—
LiOH	5	0.6	—
	10	0.1	—
	20	35	—
KOH	5	0.7	—
	10	0.1	—
	20	33	—
NH ₄ OH	5	1.0	—
	10	0.2	—
	20	38	—
無し	—	—	17

【0056】 [実施例6及び比較例6]

PVAとして実施例1で使用したのと同じものを用い、また、ポリメタクリル酸 (PMAA) として日本純薬工業 (株) 製のポリメタクリル酸 (AC-30H) 20重量%水溶液 (数平均分子量50000) を用いた。PMAA水溶液に水酸化ナトリウムを計算量添加することによって、中和度が10%のPMAA部分中和物 (PMAANa) を調製した。次いで、PVA:PMAANa=80:20の重量割合で混合し、混合物の水溶液 (濃度10重量%) を作成した。この混合水溶液を用いて、実施例1と同様にして厚み3 μmの乾燥皮膜を作成し、200°Cで15分間熱処理を行い、フィルムを得た。

【0057】このフィルムの酸素透過度 (30°C, 80%RH) は、20ml (STP) / m² · day · atm {Pa} であり、400nmでの吸光度は、0.001であった。そして、このフィルムは、沸騰水に不溶であった。一方、比較例としてPVAと未中和のPMAAを用いて同様に処理して得られた熱処理フィルムの酸素透過度 (30°C, 80%RH) は、31ml (STP) / m² · day · atm {Pa} であり、400nmでの吸光度は、0.002であった。そして、このフィルムは、沸騰水に不溶であった。

【0058】

【発明の効果】PVAフィルムは、酸素透過度の湿度依

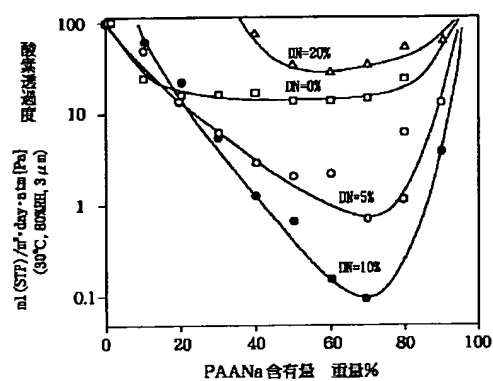
存性が大きく、高湿度下での利用には適さなかった。従来、PVAフィルムの耐水化について多くの提案がなされているが、乾燥条件下における優れた酸素ガスバリア性を高湿度下でも十分に維持するという観点からは、いまだ不十分なものであり、さらに高温、高湿度下での利用は難しい。これに対して、本発明によれば、PVAとポリ (メタ) アクリル酸の部分中和物との混合物から形成したフィルムであって、特定の熱処理条件を採用することにより、耐水性で、かつ、高湿度条件下でのガスバリア性が顕著に優れ、しかも着色が抑制されたフィルムを提供することができる。本発明のフィルムは、特に、食品包装材料として、畜肉、ハム、ソーセージ等の畜肉加工品やジュース、サイダー等酸素によって変質し易い食品、飲料等の包装に好適である。

【図面の簡単な説明】

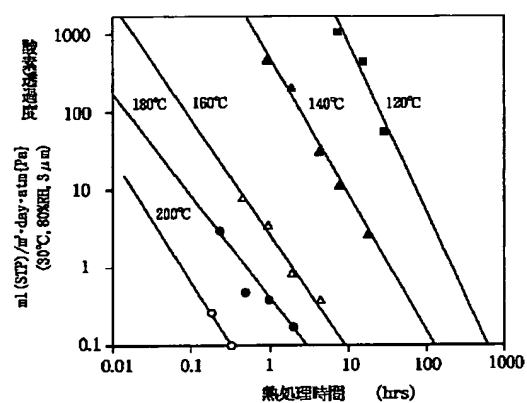
【図1】図1は、PVAとPAA部分中和物との混合割合及び該部分中和物の中和度をそれぞれ変化させて得た熱処理フィルムについて、PAA部分中和物の含有量と酸素透過度との関係を示すグラフである。

【図2】図2は、熱処理温度を変化させて得たPVAとPAA部分中和物との混合物からなる熱処理フィルムについて、熱処理温度、熱処理時間及び酸素透過度の関係を示すグラフである。

【図 1】



【図 2】



フロントページの続き

(51) Int. Cl. ⁶

C 0 8 L 29/04

33/00

// B 2 9 K 29:00

33:00

B 2 9 L 7:00

識別記号

F I

C 0 8 L 29/04

33/00